

TUBULAR LAMP

Publication number: JP5036377

Publication date: 1993-02-12

Inventor: TAMURA NOBUHIRO; ITO HIDENORI; TAMAYA MASAAKI

Applicant: TOSHIBA LIGHTING & TECHNOLOGY; TOKYO SHIBAURA ELECTRIC CO

Classification:

- international: H01J61/26; H01J61/35; H01K1/32; H01K1/54;
H01J61/24; H01J61/35; H01K1/00; H01K1/28; (IPC1-7):
H01J61/26; H01J61/35; H01K1/32; H01K1/54

- european:

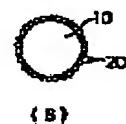
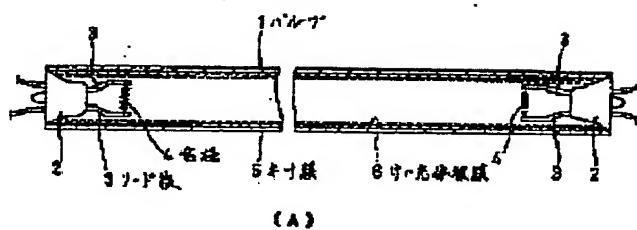
Application number: JP19910191469 19910731

Priority number(s): JP19910191469 19910731

[Report a data error here](#)

Abstract of JP5036377

PURPOSE: To eliminate residual impurity inside of a bulb to lower the discharge voltage of fluorescent lamp and improve the lifetime characteristic of an incandescent lamp by adsorbing CO, CO₂ and H₂O inside of the bulb with fine particles. CONSTITUTION: As fine particles, super fine particulates having specific surface at 100m²/g or more and charge trend against reduced iron powder, of which particle diameter is 44-74μm, at +3.0μC/g or more and pH of the 20weight% aqueous solution thereof at 9 or more is attached to the inside of a bulb.



(B)

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平5-36377

(43)公開日 平成5年(1993)2月12日

(51)Int.Cl.⁵
H 01 J 61/26
61/35
H 01 K 1/32
1/54

識別記号 L 8019-5E
L 8019-5E
C 9172-5E
9172-5E

F I

技術表示箇所

審査請求 未請求 請求項の数5(全8頁)

(21)出願番号

特願平3-191469

(22)出願日

平成3年(1991)7月31日

(71)出願人 000003757

東芝ライテック株式会社

東京都港区三田一丁目4番28号

(71)出願人 000003078

株式会社東芝

神奈川県川崎市幸区堀川町72番地

(72)発明者 田村 輝宏

東京都港区三田一丁目4番28号 東芝ライ
テック株式会社内

(72)発明者 伊藤 秀徳

東京都港区三田一丁目4番28号 東芝ライ
テック株式会社内

(74)代理人 弁理士 鈴江 武彦

最終頁に続く

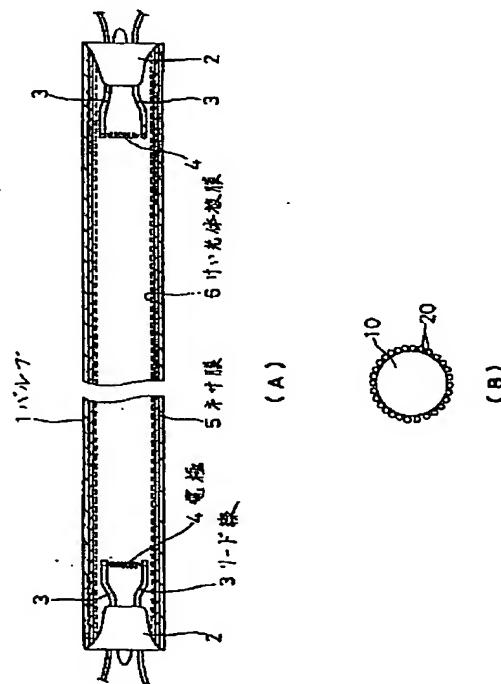
(54)【発明の名称】 管球

(57)【要約】

【目的】バルブ内の不純物を吸着してランプ特性を改善した管球を提供する。

【構成】バルブの内部に、比表面積が $100\text{ m}^2/\text{g}$ 以上の超微粒子であり、粒子径が $4.4\sim7.4\mu\text{m}$ の還元鉄粉に対する帶電傾向が $+3.0\mu\text{C/g}$ 以上の粉体、または20重量%の水溶液におけるpHが9以上の粉体を付設したことを特徴とする。

【作用】本発明の粉体は、バルブ内のCOやCO₂およびH₂Oを吸着するので、バルブ内に不純物が残留せず、けい光ランプの場合は放電電圧を引下げることができ、白熱電球の場合は寿命特性がよくなる。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 バルブの内部に、粒子径が $4.4\sim7.4\mu m$ の還元鉄粉に対する帶電傾向が $+3.0\mu C/g$ 以上の粉体を付設したことを特徴とする管球。

【請求項2】 上記管球が白熱電球の場合は、バルブの内面に、粒子径が $4.4\sim7.4\mu m$ の還元鉄粉に対する帶電傾向が $-3.0\sim+3.0\mu C/g$ の範囲以外の帶電傾向をもつ粉体を付設したことを特徴とする請求項1に記載の管球。

【請求項3】 バルブの内部に、20重量%の水溶液におけるpHが9以上となる粉体を付設したことを特徴とする管球。

【請求項4】 上記管球が白熱電球の場合は、バルブの内面に、20重量%の水溶液におけるpHが5~9の範囲以外のpHをもつ粉体を付設したことを特徴とする請求項3に記載の管球。

【請求項5】 上記粉体は、比表面積が $100m^2/g$ 以上の超微粒子であることを特徴とする請求項1ないし4のいづれかに記載の管球。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】本発明は、けい光ランプや白熱電球などの管球において、バルブ内の不純物の浄化対策技術に関する。

【0002】

【従来の技術】最近、ラピッドスタート形けい光ランプのけい光体として、3波長発光形けい光体が使用されている。ラピッドスタート形けい光ランプは、発光管バルブの内面に透明性導電被膜(ECCM=ネサ膜)を形成し、このECCMの内面にけい光体被膜を形成して構成されており、上記ネサ膜が管壁抵抗を減じる役割を果たすので始動が容易であるという特質をもっている。そしてけい光体として3波長発光形けい光体を用いると、高輝度および高演色性を得ることができる利点がある。しかしながら、この種のラピッドスタート形けい光ランプにおいては、ランプの点灯開始電圧Vsが高くなるものがみられる。

【0003】点灯開始電圧が高くなる原因は種々挙げられるが、その1つにバルブ内の不純ガスが影響することが考えられる。通常けい光ランプは、バルブ内に炭酸ガスCO₂や一酸化炭素CO₂および水分H₂Oなどの不純物が存在すると点灯開始電圧Vsが高くなることが判っている。

【0004】このため、ランプを製造する工程でバルブ内に不純ガスが残らないように種々の対策がなされており、バルブ壁やマウント構成部材を加熱したり、ガス置換などの方法でこれらバルブ壁やマウント構成部材に付着、吸着されていた不純物を放出させたり、けい光体に不純物が付着、吸着されることがないように注意している。しかしながら、これらの対策は万全とはいはず、点

灯中にバルブ壁やマウント構成部材などから不純物が叩き出される場合があり、さらには電極に塗布したバリウムBaなどの電子放射物質(エミッター)を加熱して活性化した場合にこのエミッターからCOやCO₂およびH₂Oが放出される場合がある。したがって、バルブ内にCOやCO₂が放出されるのを完全に避けるのは不可能である。

【0005】一方、白熱電球、例えば交通信号灯に用いる電球などの場合、排気状態の微妙な変化により寿命特性が大幅に低下するランプがみられる。白熱電球の場合は、バルブ内に水分H₂Oが残留していると、フィルメントがウォーターサイクルを起こして早期断線を招く不具合がある。このようなウォーターサイクルを防止するためゲッターなどを用いているが、水分の吸着性能が充分でなく、また高価であるなどの不具合がある。

【0006】なお、白熱電球の場合、酸素や窒素あるいはCOやCO₂が残留していても、その残留量が少なければないして影響が少ないが、水分H₂Oの残留は僅かでも避けたい要求がある。

【0007】

【発明が解決しようとする課題】すなわち、けい光ランプおよび白熱電球のいづれの管球であっても、バルブ内に不純物が残留していると、始動電圧の上昇や寿命特性の低下などの不具合があり、このような不純物の残留を解消したいという要求がある。

【0008】本発明はこのような事情にもとづきなされたもので、その目的とするところは、バルブ内にCOやCO₂およびH₂Oなどの不純物が残留しないようにした管球を提供しようとするものである。

【0009】

【課題を解決するための手段】本発明の1番目は、バルブの内部に、粒子径が $4.4\sim7.4\mu m$ の還元鉄粉に対する帶電傾向が $+3.0\mu C/g$ 以上の粉体を付設したことを特徴とする。本発明の2番目は、バルブの内部に、20重量%の水溶液におけるpHが9以上となる粉体を付設したことを特徴とする。

【0010】

【作用】本発明の1番目によれば、粒子径が $4.4\sim7.4\mu m$ の還元鉄粉に対する帶電傾向が $+3.0\mu C/g$ 以上の粉体はバルブ内の不純物を吸着し、バルブ内にCOやCO₂およびH₂Oなどを残留させなくする。このため、けい光ランプの場合は始動電圧を下げることができ、また白熱電球の場合は寿命特性が向上する。

【0011】また、本発明の2番目によれば、20重量%の水溶液におけるpHが9以上となる粉体がバルブ内の不純物を吸着し、バルブ内にCOやCO₂およびH₂Oなどを残留させなくする。この場合も、けい光ランプに適用すれば始動電圧を下げることができ、また白熱電球に用いると寿命特性が向上する。

【0012】

【実施例】以下本発明について、図1ないし図4にもとづき第1の実施例を説明する。

【0013】図面は直管形ラピッドスタート形けい光ランプを示し、1はガラスバルブである。バルブ1の両端はフレアシステム2、2により気密に閉塞されており、これらシステム2、2にはそれぞれ一对のリード線3…が気密に貫通されている。

【0014】両システム2、2の各リード線3、3間にはタンクステン等からなる熱陰極、すなわちフィラメント4、4が掛け渡されている。なお、フィラメント4、4には図示しないが酸化バリウムなどの電子放射物質が塗布されている。

【0015】上記バルブ1の内面には、酸化錫などのような透明性導電膜（EC膜=ネサ膜）5が形成されており、この透明性導電膜5の表面にはけい光体被膜6が形成されている。このけい光体被膜6は3波長発光けい光体を用いており、具体的には、 $\text{Y}_2\text{O}_3 : \text{Eu}$ （赤色）、 $(\text{Re}, \text{Nb}, \text{Ce}) - (\text{P}, \text{Si})\text{O}_4$ （緑色）（但しReは希土類元素）および $\text{BaMg}_2\text{Al}_{11}\text{O}_{27} : \text{Eu}$ （青色）の各けい光体粉末を混合して構成されている。

【0016】上記けい光体には、比表面積が $100\text{m}^2/\text{g}$ 以上の金属酸化物の超微粒子が付着されている。すなわち、図1の（B）図に示すように、けい光体粉末10の表面には、例えば MgO などの金属酸化物の粉末20が付着しており、この粉体20は、比表面積が $100\text{m}^2/\text{g}$ 以上とされており、これにより金属酸化物の粉末20は帯電傾向が $+3.0\mu\text{C/g}$ 以上の粉体、または20重量%の水溶液におけるpHが9以上（アルカリ性）とされている。

【0017】なお、図2に示すように、金属酸化物の帯電傾向は種類により正に帯電する性質および負に帯電する性質をもっており、 MgO は正に帯電されるが、 SiO_2 は負に帯電される傾向がある。そして、 Mg に代わって、 Ca 、 Sr 、 Ba 、 Zn の各酸化物の中から選ばれた少なくとも1種の金属酸化物は、帯電傾向が正の性質がある。また、 SiO_2 に代わって、 Sn 、 Ti 、 Ge 、 Ta 、 Nb 、 V 、 Mo の各酸化物の中から選ばれた少なくとも一種は、帯電傾向が負の性質をもつ。

【0018】本実施例の場合は、帯電傾向がプラスの性質をもち、しかも粒子径が $44\sim74\mu\text{m}$ の還元鉄粉に対する帯電傾向が $+3.0\mu\text{C/g}$ 以上の粉体20を用いている。

【0019】このような粉体20は、20重量%の水溶液に溶かした場合のpHが9以上（アルカリ性）となる性質を有している。なお、pHが7以上でアルカリ性、pHが7未満で酸性とされている。なお、バルブ1内には、所定量の水銀と、アルゴン等の希ガスが封入されている。

【0020】このような構成のけい光ランプは、バルブ

1の内面に形成したけい光体被膜6のけい光体10に、粒子径が $44\sim74\mu\text{m}$ の還元鉄粉に対する帯電傾向が $+3.0\mu\text{C/g}$ 以上の電荷を帯びた粉体20、例えば MgO を付着させている。 MgO は CO や CO_2 および H_2O を吸着する性質が強いが 540°C で解離する性質があり、けい光体に混ぜた場合吸着されている CO や CO_2 および H_2O は、けい光体被膜のベーリング工程で放出されてバルブ1内はクリーンになり、その後の封止工程後に、主として MgO 粉体20がバルブ1内に残留している CO や CO_2 および H_2O の不純物を吸着してゲッター機能を奏する。これは、 MgO に吸着された $-\text{OH}$ 基と CO_2 が反応して、表面で Mg(OH) や MgCO_3 の化合物が生成されるためと推測される。このため、バルブ1内に不純物が浮遊した状態で残らないから、始動電圧Vsを引き下げることができ、始動が容易になる。

【0021】図3には40Wのラピッドスタート形けい光ランプについて、 MgO の粉末を用いて帯電傾向と始動電圧Vsとの関係を測定した結果を示す。この測定結果から、粒子径が $44\sim74\mu\text{m}$ の還元鉄粉に対する帯電傾向が $+3.0\mu\text{C/g}$ 以上の電荷を帯びた粉体20を用いると、始動電圧Vsを低くすることができ、始動が容易になることが判明した。

【0022】また、図4には同じく40Wのラピッドスタート形けい光ランプについて、 MgO の粉末を用いてpH値と始動電圧Vsとの関係を測定した結果を示す。この測定結果から、pHが9以上の粉体20を用いた場合に、始動電圧Vsを低くすることができ、始動が容易になることが判明した。

【0023】なお、比表面積は $100\text{m}^2/\text{g}$ 以上とされており、これ以上であれば表面積が大きいので不純物の吸着が良好になり、これ未満の場合は充分な効果を期待することができない。次に、図5ないし図8に示す第2の実施例について説明する。

【0024】第2の実施例は白熱電球、例えば交通信号灯用の電球を示し、30はR形のバルブである。バルブ30の一端首部はシステム31で閉塞されており、このシステム31には一对のリード線32、32が気密に貫通されている。これらリード線32、32の内端部には、フィラメント33が掛け渡されており、このフィラメント33は、中央部がアンカーワイヤ34により支持されている。バルブ30の首部には口金35が被着されている。

【0025】バルブ30の内面には白色の光拡散膜36が形成されており、この光拡散膜36はバルブ30の内面にシリカ SiO_2 の粉末37を静電塗装などの手段で付着させることにより形成されている。

【0026】そして、本実施例の場合、光拡散膜36には、図5の（B）図に示すように、シリカ粉末37に加えて、例えば MgO などの金属酸化物の粉末40が1重

量%の割合で混在されており、この粉体40は、比表面積が $100\text{ m}^2/\text{g}$ 以上とされており、これにより金属酸化物の粉末40は帶電傾向が $+3.0\mu\text{C/g}$ 以上の粉体、またはpHが9以上（アルカリ性）とされている。

【0027】このような構成の白熱電球の場合、バルブ30の内面に形成した光拡散膜36のシリカ粉末中に、粒子径が $4.4\sim7.4\mu\text{m}$ の還元鉄粉に対する帶電傾向が $+3.0\mu\text{C/g}$ 以上の電荷を帯びたMgO粉末を付着させたので、このMgO粉体40がバルブ1内に残留している不純物、特にH₂Oを吸着してゲッター機能を奏する。このため、バルブ1内にH₂Oが残留しないから、ウォーターサイクルを発生させず、フィラメントが長寿命になる。

【0028】図6は60Wの白熱電球に適用した場合の、MgO粉体40の比表面積とランプ寿命との関係を測定したものである。この測定結果より、粉体40の比表面積は $100\text{ m}^2/\text{g}$ 以上でないと効果が低いことが判った。これは表面積は小さいと、不純物との接触面積が小さいので、吸着性能が低くなるものと考えられる。よってMgO粉体40の比表面積は $100\text{ m}^2/\text{g}$ 以上を必要とする。

【0029】図7は、シリカ粉末中に混入された金属酸化物の帶電傾向とランプ寿命との関係を測定した結果を示す。金属酸化物の帶電傾向は図2に示す通りであり、Mg、Ca、Sr、Ba、Znの各酸化物は帶電傾向が正の性質があり、逆に、Si、Sn、Ti、Ge、Ta、Nb、V、Moの各酸化物は、帶電傾向が負の性質をもつ。

【0030】このような各酸化物を選んで、帶電傾向とランプ寿命との関係を測定すると図7に示す通り、帶電傾向は $-3.0\mu\text{C/g}$ 以下か、または $+3.0\mu\text{C/g}$ 以上に電荷を帯びている方が良いことが判った。つまり、帶電傾向が $-3.0\mu\text{C/g}$ を越えかつ $+3.0\mu\text{C/g}$ 未満の場合は、帶電傾向が中性であるため水分H₂Oを取り込む力が弱く、したがってバルブ内に不純物が残留すると考えられる。

【0031】これに対し、還元鉄粉に対する帶電傾向が $-3.0\mu\text{C/g}$ 以下の場合、または $+3.0\mu\text{C/g}$ 以上の場合は、帶電傾向が偏るので電荷による水分H₂Oを吸着する性能が高くなり、バルブ内にH₂Oを残留させないから寿命が延びるものと考えられる。また、図8は金属酸化物のpH値とランプ寿命との関係を測定した結果を示す。

【0032】pH値の異なる金属酸化物を選んで、pH値とランプ寿命との関係を測定すると、pH値が5以下（酸性）か、または9以上（アルカリ性）である方が良い結果を得られることが判った。pH値が5以下、または9以上であると、酸性およびアルカリ性がともに強いので水分H₂Oを吸着する力が強く、したがってバルブ

内にH₂Oを残留させないように、このため寿命が延びるものと考えられる。

【0033】以上の説明から理解できる通り、けい光ランプおよび白熱電球に共通していえることは、バルブ内に、比表面積が $100\text{ m}^2/\text{g}$ 以上の粉体であり、この粉体は粒子径が $4.4\sim7.4\mu\text{m}$ の還元鉄粉に対する帶電傾向が $+3.0\mu\text{C/g}$ 以上であり、または20重量%の水溶液におけるpH値が9以上（アルカリ性）であれば、バルブ内の不純物を吸着するゲッター作用を奏し、けい光ランプに対しては始動特性の改善に有効であり、白熱電球の場合は寿命特性の改善に有効となる。

【0034】また、上記の範囲に加えて、帶電傾向が $-3.0\mu\text{C/g}$ 以下、または20重量%の水溶液におけるpH値が5以下（酸性）の場合でも、バルブ内の水分を吸着するゲッター作用を奏し、白熱電球において寿命特性の改善に有効となる。なお、本発明は上記の実施例に制約されるものではない。

【0035】すなわち、本発明のけい光ランプは、ラピッドスタート形けい光ランプに限らず、通常のけい光ランプであってもよく、ランプ形状も直管形、環形、コンパクト屈曲形など種々の形状の場合に実施可能である。

【0036】

【発明の効果】以上説明したように本発明の1番目によれば、帶電傾向が $+3.0\mu\text{C/g}$ 以上の粉体がバルブ内のCOやCO₂およびH₂Oなどを吸着して残留せなくするから、けい光ランプの場合は始動電圧を下げる事ができ、また白熱電球の場合は寿命特性が向上する。

【0037】また、本発明の2番目によれば、pHが9以上となる粉体がバルブ内の不純物を吸着し、この場合も、けい光ランプに適用すれば始動電圧を下げることができ、また白熱電球に用いると寿命特性が向上する。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の第1の実施例を示し、(A) 図はラピッドスタート形けい光ランプの断面図、(B) 図はけい光体にMgO粉末を付着させた状態を示す模式図。

【図2】金属酸化物粉末の帶電傾向を示す図。

【図3】金属酸化物粉末の帶電傾向とけい光ランプの始動電圧の関係を示す特性図。

【図4】金属酸化物粉末のpH値とけい光ランプの始動電圧の関係を示す特性図。

【図5】本発明の第2の実施例を示し、(A) 図は白熱電球の断面図、(B) 図は拡散膜にMgO粉末を混入させた状態を示す模式図。

【図6】金属酸化物粉末の比表面積とランプ寿命との関係を示す特性図。

【図7】金属酸化物粉末の帶電傾向とランプ寿命との関係を示す特性図。

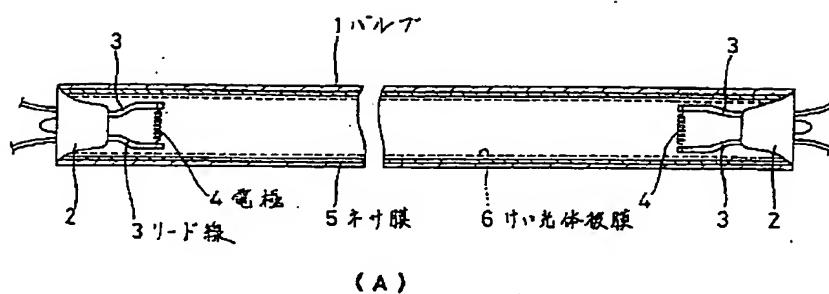
【図8】金属酸化物粉末のpH値とランプ寿命との関係を示す特性図。

【符号の説明】

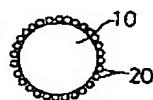
1…バルブ、2…システム、3…リード線、4…電極、5…ネサ膜、6…けい光体被膜、10…けい光体、20…

MgO粉末、30…バルブ、33…フィラメント、36…光拡散膜、27…シリカ粉末、40…MgO粉末。

【図1】

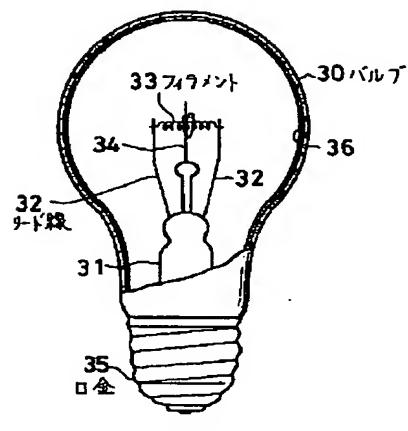


(A)

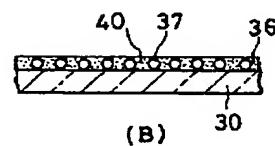


(B)

【図5】

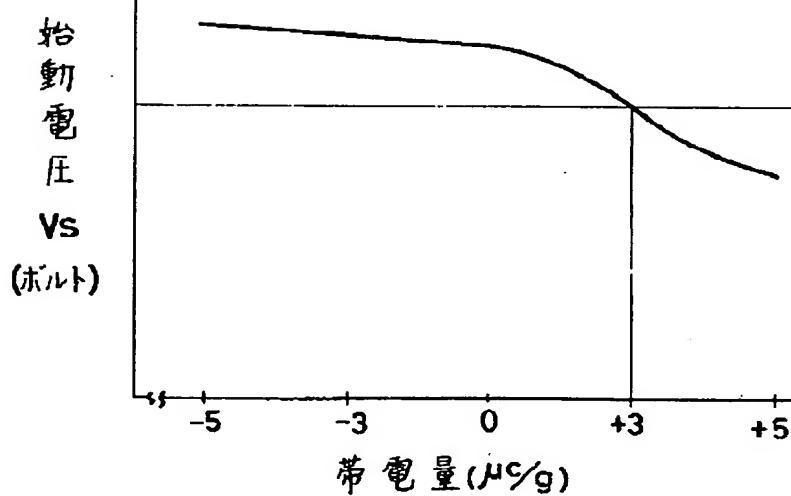


(A)

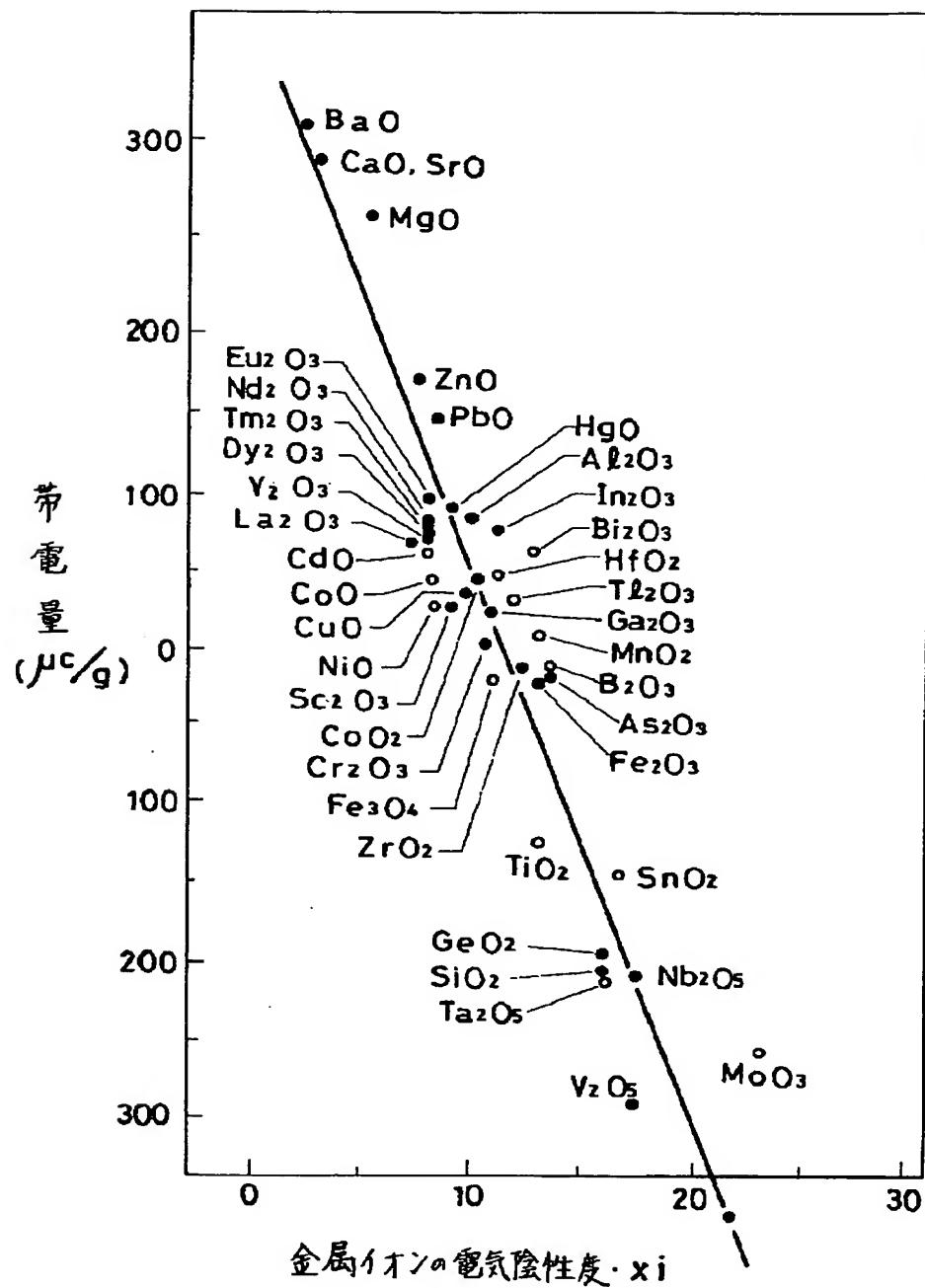


(B)

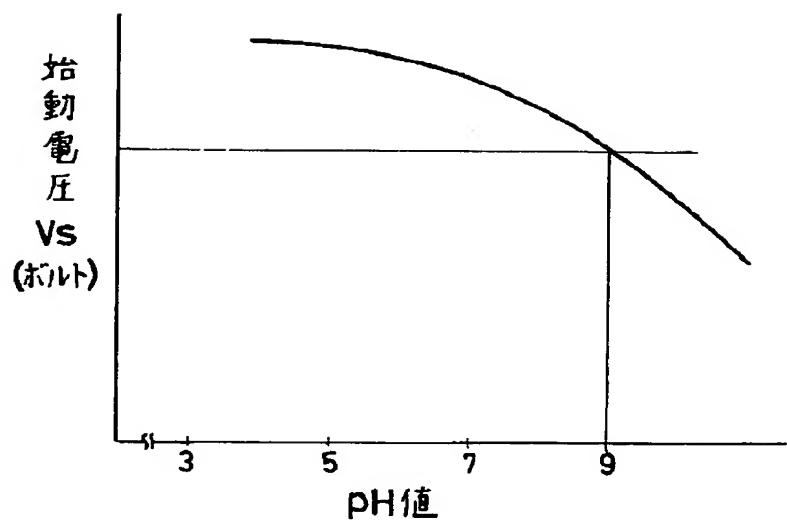
【図3】



【図2】

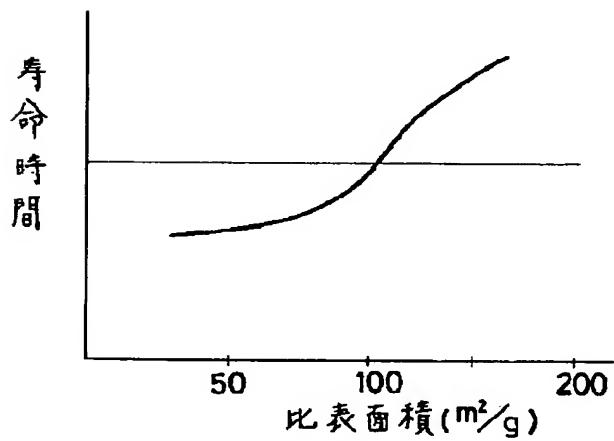


【図4】

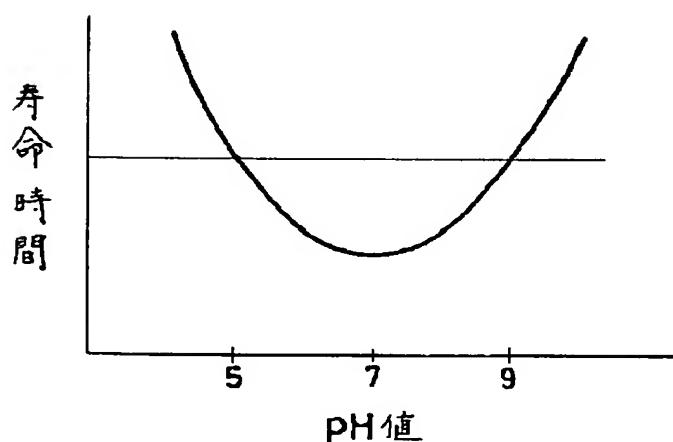
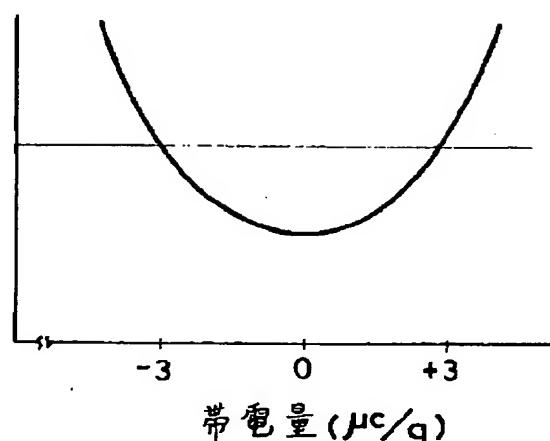


【図6】

【図7】



【図8】



フロントページの続き

(72)発明者 玉谷 正昭
神奈川県川崎市幸区小向東芝町1番地 株
式会社東芝総合研究所内